PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

06-073229

(43)Date of publication of application: 15.03.1994

(51)Int.Cl.

CO8J 9/36 C08J 7/04 // CO8L 23:00

(21)Application number: 04-005936

(71)Applicant: MITSUBISHI RAYON CO LTD

(22)Date of filing:

16.01.1992

(72)Inventor: HAYASHIDA KAZUAKI

MIYAMORI TAKAO

KAMO JUN

(54) WATER-REPELLENT POROUS MEMBRANE AND ITS PREPARATION

(57)Abstract:

PURPOSE: To provide a porous membrane which is cheaper than a porous film prepared by using a fluoropolymer such as polytetrafluoroethylene as a base and is more excellent in water repellency than a polyolefin such as polyethylene.

CONSTITUTION: This membrane is composed of a porous membrane and a fluoropolymer adhered to the surface of the porous membrane. The membrane is prepared by polymerizing a fluoro monomer in a state adherent to the surface of a porous membrane.

(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出顧公開番号

特開平6-73229

(43)公開日 平成6年(1994)3月15日

(51) Int.Cl.⁵

識別記号 庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

C 0 8 J 9/36 CES

7310-4F

7/04

CES S

// CO8L 23:00

7107-4J

審査請求 未請求 請求項の数4(全 5 頁)

(21)出願番号

特願平4-5936

(71)出願人 000006035

三菱レイヨン株式会社

(22)出願日

平成4年(1992)1月16日

東京都中央区京橋2丁目3番19号

(72)発明者 林田 和明

広島県大竹市御幸町20番1号 三菱レイヨ

ン株式会社中央研究所内

(72)発明者 宮森 隆雄

広島県大竹市御幸町20番1号 三菱レイヨ

ン株式会社中央研究所内

(72)発明者 加茂 純

広島県大竹市御幸町20番1号 三菱レイヨ

ン株式会社中央研究所内

(54) 【発明の名称】 撥水性多孔質膜及びその製法

(57)【要約】

(修正有)

【目的】 ポリテトラフルオロエチレンなどのフッ素化 重合体を基材として用いた多孔質膜よりも安価であり、 ポリエチレン等のポリオレフィンよりも接水性の優れて いる多孔質膜を提供することにある。

【構成】 多孔質膜の表面にフッ素化重合体が保持され てなる撥水性多孔質膜およびフッ素化モノマーを多孔質 膜の表面に付着させた状態で重合する事を特徴とする接 水性多孔質膜の製法にある。

1

【特許請求の範囲】

【請求項1】 多孔質膜の表面にフッ素化重合体が保持されてなる鑚水性多孔質膜。

【請求項2】 フッ素化重合体がメタクリル酸のフッ素 化合物エステルまたはアクリル酸のフッ素化合物エステ ルの重合体である請求項1記載の撥水性多孔質膜。

【請求項3】 多孔質膜がポリオレフィンである請求項 1記載の撥水性多孔質膜。

【請求項4】 フッ素化モノマーを多孔質膜の表面に付 4-メチルペンテン-1、ポリスルフォン、ポリフッ化 着させた状態で重合する事を特徴とする請求項1記載の 10 ビニリデン、ポリイミド、ポリアミド、ポリカーボネー 接水性多孔質膜の製法。 ト、セルロース誘導体等が挙げられ、好ましくはポリエ

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、撥水性に優れた多孔質 膜及びその製法に関する。

[0002]

【従来の技術】接水性を有する多孔質膜はその接水性を生かして気液分離などの分野への応用が期待されている。一般に接水性多孔質膜としては、ポリエチレンやポリプロピレン等のポリオレフィンの多孔質膜があり、よ 20り接水性である多孔質膜としてはポリテトラフルオロエチレンなどのフッ素化重合体の多孔質膜が知られている。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】ポリエチレン等のポリオレフィンの多孔質膜は安価で多種多様な多孔質膜が知られているが撥水性が不十分なため、例えば蓄熱液の濃縮と希釈を行う気化透過式の冷熱出力型濃度差蓄冷装置に用いられる透湿用撥水性多孔質膜としては、フッ案化重合体のようなより撥水性の優れた多孔質膜でなければ 30 ならないことが知られている。

【0004】また、ポリエチレン程度の撥水性を有する 多孔質膜ではタンパク質が吸着して汚れやすいが、より 撥水性にすることによりタンパク質の吸着が少なく汚れ にくくなることが期待される。

【0005】一方、より撥水性が優れているポリテトラフルオロエチレンなどのフッ素化重合体の多孔質膜は高価であるためその用途が限られている。本発明の目的は、ポリテトラフルオロエチレンなどのフッ素化重合体を基材として用いた多孔質膜よりも安価であり、ポリエ 40チレン等のポリオレフィンよりも撥水性の優れている多孔質膜を提供することにある。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明の要旨は、多孔質膜の表面にフッ素化重合体が保持されてなる撥水性多孔質膜およびフッ素化モノマーを多孔質膜の表面に付着させた状態で重合する事を特徴とする撥水性多孔質膜の製法にある。

【0007】本発明における多孔質膜としては、中空糸 $_2$ CH $_2$ (CF $_2$) $_1$ CF $_2$ R ($n=0\sim15$ 、R=F 膜、平膜、管状膜等の任意の形態のものを用いることが $_50$ またはF)、CH $_2$ =C (CH $_3$) CO $_2$ CH $_2$ CH $_3$

でき、また必要に応じて種々の細孔径のものを使用することができるが、好ましい例として、膜厚がおよそ20~200 μ m程度、空孔率がおよそ20~90%程度、ガスフラックス500~5000001/m²・hr・0、5kg/cm²、細孔径が0、01~10 μ m程度のものを挙げることができる。

2

【0008】また多孔質膜を構成する素材としては特に限定はしないがポリエチレン、ポリプロピレン、ポリー4-メチルペンテン-1、ポリスルフォン、ポリフッ化ピニリデン、ポリイミド、ポリアミド、ポリカーボネート、セルロース誘導体等が挙げられ、好ましくはポリエチレン、ポリプロピレン、ポリ-4-メチルペンテン-1である。

【0009】多孔質膜の細孔構造としては様々なものを 用いることができるが、その中でも空孔率が大きくて目 詰まりによる性能低下が少ないという点から延伸法によって得られる多孔質膜が好ましく用いられる。延伸法に よる多孔質膜とは、ミクロフィブリルと節部とによって 形成されるスリット状の微小空間が3次元的に相互に連 通した細孔構造を有する多孔質膜であり、例えば特公昭 56-52123号、特公昭63-42006号各公報 等に記載された多孔質膜が挙げられる。

【0010】本発明における多孔質膜の表面とは、多孔質膜の両外壁面及び細孔内部の内表面を含む部分をいい、多孔質膜に所望の撥水性を付与できるように多孔質膜表面の少なくとも一部にフッ素化重合体を保持させる。良好な撥水性を得るには、多孔質膜の表面のほぼ全面に均一にフッ素化重合体を保持されることが望ましく、好ましくは多孔質膜の表面の80%以上にフッ素化重合体を保持させるのがよい。

【0011】多孔質膜表面に保持されるフッ素化重合体の量は多孔質膜の空孔率や細孔径にも依存するが、多孔質膜の重量に対しておよそ1~70重量%程度であることが好ましい。

【0012】保持させてなるとは保存中や使用中に容易に脱離しない程度にフッ素化重合体が多孔質膜表面に強固に結合ないし密着されていることをいい、フッ素化重合体が多孔質膜表面に化学結合していてもよく、フッ素化重合体が細孔部分にアンカー効果によって密着していてもよく、化学結合やアンカー効果による保持が混在してもよい。

 $(CF_2)_n CR (CF_3)_2 (n=0~15, R=H$ またはF)、CH2 = C(CH3) CO2 CH2 (CF $_2$) $_n$ CF $_2$ R ($n=0\sim15$, R=H \pm tdF), C $H_2 = C (CH_3) CO_2 CH_2 (CF_2) \cdot CR (C$ F_3)₂ (n=0~15、R=HまたはF) 等、また は、アクリル酸のフッ素化合物エステル、例えばCH2 =CHCO₂ CH₂ CH₂ (CF₂) _n CF₂ R (n=0~15、R=HまたはF)、CH₂ =CHCO₂ CH $_{2}$ CH₂ (CF₂) $_{n}$ CR (CF₃) $_{2}$ (n=0~1 5, R=Hstatf), CH₂ =CHCO₂ CH₂ (C 10 F_2) $_n$ CF_2 R $(n=0\sim15, R=H\pm\hbar tF)$, $CH_2 = CHCO_2 CH_2 (CF_2)_n CR (CF_8)$ 2 (n=0~15、R=HまたはF)等、または、含フ ッ素オレフィン、例えばCRR'=CR"R: (R=F またはHまたはCH3、R'=FまたはHまたはC H_a 、R'' = FまたはHまたは CH_a 、 R_i は含フッ素 官能基)等のフッ素化モノマーの重合体、および、該フ ッ素化モノマーの2種以上もしくは該フッ素化モノマー と他の反応性モノマーとの共重合体、および、該フッ素 化モノマーと架橋性モノマーとの架橋重合体が挙げられ 20 る。また該フッ素化重合体は撥水性を阻害しない程度に 公知の安定剤、他の重合体等の添加物を含んでいてもよ

【0014】本発明における撥水性多孔質膜とは、多孔 質膜の表面にぬれ指数標準液No. 31 (表面張力31 dyn /cm)を0.5秒で塗布し2秒後の状態が着色せず 該ぬれ指数標準液をはじいているものをいい、使用時に 該多孔質膜の撥水性が実用的に発現することが望まし ٧٧.

【0015】次にフッ素化モノマーを多孔質膜の表面に 30 おいて重合させる撥水性多孔質膜の製法について説明す る。本発明においてフッ素化モノマーを多孔質膜の表面 に付着させる方法としては、種々の方法を採用すること ができる。例えば適当な溶媒にフッ素化モノマーまたは 更に重合開始剤を溶解させた溶液を調製し、多孔質膜を その溶液に浸漬する方法、あるいは多孔質膜でモジュー ルを作成した後この溶液を多孔質膜内に圧入する方法等 により該溶液を多孔質膜に含浸させた後、溶媒を揮発除 去させる方法が採用できる。

【0016】溶媒で希釈した溶液を用いることによって 40 多孔質膜の細孔を塞ぐことなく多孔質膜の全体にわたっ てフッ素化モノマーをほぼ均一に付着させることができ る。また該溶液のフッ素化モノマーの濃度や浸漬時間を 変化させることによりフッ素化モノマーの付着量が調整 できる。

【0017】前記の溶液を調製する場合の溶媒として は、フッ素化モノマーよりも沸点が低く、かつフッ素化 モノマーを溶解することが可能な有機溶剤が用いられる が、重合開始剤をも溶解できる溶媒を用いることが好ま ル、プロパノール、イソプロパノールのアルコール類、 アセトン、メチルエチルケトン、メチルイソプチルケト ン等のケトン類、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラ ン、ジオキサン等のエーテル類、クロロホルム、酢酸エ チル、ヘキサン等を挙げることができる。

【0018】有機溶媒の沸点は特に限定されないが、重 合工程前の溶媒除去が容易であることを考慮するとおよ そ100℃以下であることが好ましく、およそ80℃以 下であることがより好ましい。

【0019】溶液中におけるフッ素化モノマーと溶媒と の組成は溶媒の種類や目標とするフッ素化重合体の保持 量等を考慮して適宜選択すればよく、溶媒100重量% に対しておよそ1~50重量%であることが望ましい。

【0020】これらの溶液を用いて多孔質膜に対して浸 漬処理または圧入処理する際の浸漬時間または圧入時間 はおよそ0.5秒~30分間程度が望ましく、多孔質膜 に対するぬれ特性が良好な溶液を用いた場合ほどより短 時間で実施することができる。このようにしてフッ素化 モノマーまたは更に重合開始剤を多孔質膜の表面に付着 させた多孔質膜は余分な液を除去し、更に必要に応じて 細孔内部の溶媒を蒸発除去した後、次の重合工程に移

【0021】本発明においては熱重合法、光重合法、放 射線重合法、プラズマ重合法等の重合方法を採用するこ とができ、重合開始剤は公知のものを用いることができ る。熱重合法の場合、重合温度は開始剤の分解温度以上 であり、また多孔質の膜構造を変化させることなくかつ 膜基質を損傷しない程度以下の温度が望ましく、30℃ ~100℃程度の温度が望ましい。また加熱時間は重合 開始剤の種類と加熱温度に依存するが10秒間~60分 間程度が望ましい。

【0022】多孔質膜の表面に付着したフッ素化モノマ ーを上記の方法によって重合することにより多孔質膜の 表面にフッ素化重合体によって被覆される。フッ素化重 合体が生成された後は、必要に応じて適当な洗浄溶媒を 用い浸漬法や圧入法によって多孔質膜表面に存在する未 反応モノマーや遊離したポリマー等の不要成分を除去す ることができる。以上、各工程について別々に説明して きたが、本発明においては多孔質膜の表面へのフッ素化 モノマーの付着、溶媒除去、重合、重合後の洗浄等をほ ば連続的に行うこともできる。

[0023]

【実施例】以下実施例により本発明を具体的に説明す る。各実施例、比較例で得られた多孔質膜は次の方法を 用いて評価した。

- (1) フッ素化モノマーの付着量:多孔質膜の処理前の 重量と処理後の重量の変化量を測定する。
- (2) 染め試験:得られた多孔質膜の表面にぬれ指数標 準液No. 31 (表面張力31dyn /cm) を0. 5秒で しい。このような溶媒としてはメタノール、エタノー 50 塗布し2秒後の状態が着色しているかそれともぬれ指数

5

標準液をはじいているかを観察する。

(3) 透溶液圧: イオン交換水60重量%、エタノール 40 重量%の溶液 (25℃における表面張力30 dyn / cm)を調製する。この溶液を中空糸膜の内部より圧力を かけて透過させるとき、多孔質膜の全体から透過し始め るときの圧力を測定する。

【0024】実施例1

多孔質膜として内径270 µm、膜厚79 µm、パブル ポイント3. 8 kg/cm²、ガスフラックス150000 レン製多孔質中空糸膜EHF(三菱レイヨン(株)製) を用いて、フッ素化モノマーとしてメタクリル酸-2-(ペルフルオロオクチル) エチルエステル $CH_2 = C$ (CH₂) COOCH₂ CH₂ (CF₂) 7 CF₃ (ダ イキン工業(株)製)15重量%、重合開始剤V-70 (和光純薬製) 0.15重量%およびアセトン85重量 %の溶液に約15秒間浸漬した後、45℃窒素ガス雰囲 気中でアセトンを除去し、80℃窒素ガス雰囲気中でフ ッ素化モノマーを重合する。その後アセトンで不要成分 を除去し、80℃で乾燥する。このようにして得られた 20 撥水性多孔質膜のフッ素化モノマー付着量、染め試験、 透溶液圧の評価結果を表1に示す。

【0025】実施例2

フッ素化モノマーとしてメタクリル酸-2-(ペルフル オロヘキシル) エチルエステルCH2 = C (CH3) C OOCH₂ CH₂ (CF₂)₅ CF₃ (ダイキン工業 (株) 製)を用いる以外は実施例1と同様にして、表1 に示す性能を有する撥水性多孔質膜を得た。

【0026】実施例3

オロデシル) エチルエステルCH2 = C (CH2) CO OCH₂ CH₂ (CF₂)。CF₃ (ダイキン工業 (株) 製)を用いる以外は実施例1と同様にして、表1 に示す性能を有する撥水性多孔質膜を得た。

【0027】実施例4

フッ素化モノマーとしてメタクリル酸-2-(ペルフル オロ-5-メチルヘキシル) エチルエステルCH2 = C (CH₃) COOCH₂ CH₂ (CF₂)₄ CF (CF 3)2 (ダイキン工業(株)製)を用いる以外は実施例 1と同様にして、表1に示す性能を有する撥水性多孔質 40 膜を得た。

【0028】実施例5

フッ素化モノマーとしてメタクリル酸-2-(ペルフル オロー 7 ーメチルオクチル)エチルエステルCH2 = C (CH₃) COOCH₂ CH₂ (CF₂) 6 CF (CF 3)2 (ダイキン工業(株)製)を用いる以外は実施例 1と同様にして、表1に示す性能を有する撥水性多孔質 膜を得た。

【0029】実施例6

フッ素化モノマーとしてメタクリル酸-2-(ペルフル 50 【表1】

オロー9-メチルデシル) エチルエステル CH2 = C (CH₈) COOCH₂ CH₂ (CF₂) _B CF (CF 3)2 (ダイキン工業(株)製)を用いる以外は実施例 1と同様にして、表1に示す性能を有する撥水性多孔質 膜を得た。

【0030】実施例7

フッ素化モノマーとしてメタクリル酸 1 H, 1 H, 5 H-Ta) COOCH2 CH2 (CF2) 7 CF3 (ダイキン 1/m²・hr・0. 5 kg/cm²、空孔率63%のポリエチ 10 工業(株)製)を用いて60℃で重合する以外は実施例 1と同様にして、表1に示す性能を有する撥水性多孔質 膜を得た。

【0031】実施例8

多孔質膜として内径546 μm、膜厚112 μm、パブ ルポイント4. $2 \log / cm^2$ 、ガスフラックス12000 0 l/m²·hr·0. 5kg/cm²、空孔率64%のポリエ チレン製多孔質中空糸膜 EHF (三菱レイヨン (株) 製)を用いる以外は実施例1と同様にして、表1に示す 性能を有する撥水性多孔質膜を得た。

【0032】実施例9

多孔質膜として内径270 μm、膜厚55 μm、パブル ポイント2. 2kg/cm²、ガスフラックス270000 1/m²・hr・0. 5 kg/cm²、空孔率72%のポリエチ レン製多孔質中空糸膜EHF(三菱レイヨン(株)製) を用いる以外は実施例1と同様にして、表1に示す性能 を有する撥水性多孔質膜を得た。

【0033】実施例10

多孔質膜として内径200µm、膜厚22µm、パブル ポイント12. 5 kg/cm²、ガスフラックス70000 フッ素化モノマーとしてメタクリル酸-2- (ペルフル 30 1/m²・hr・0.5kg/cm²、空孔率50%のポリプロ ピレン製多孔質中空糸膜KPF (三菱レイヨン (株) 製)を用いる以外は実施例1と同様にして、表1に示す 性能を有する撥水性多孔質膜を得た。

【0034】比較例1

実施例1で未処理の多孔質膜。その性能を表1に示す 【0035】比較例2

実施例8で未処理の多孔質膜。その性能を表1に示す 【0036】比較例3

実施例9で未処理の多孔質膜。その性能を表1に示す 【0037】比較例4

実施例10で未処理の多孔質膜。その性能を表1に示す [0038]

【発明の効果】本発明の撥水性多孔質膜は多孔質膜の表 面にフッ素化重合体が保持することにより、ポリテトラ フルオロエチレンなどのフッ素化重合体を基材として用 いた多孔質膜よりも安価で、ポリエチレン等のポリオレ フィンよりも撥水性の優れている多孔質膜を得ることが できるものである。

[0039]

ク 表 1

8

		フッ素化重合体 付着量(wt%)	透溶液圧 (kg/cm²)	染め試験リ
実施係	列 1	25. 5	3. 1	×
"	2	24.0	2. 1	×
"	3	25. 1	3.3	×
"	4	24. 8	2. 5	×
n	5	24. 7	3.1	×
"	6	25. 0	3.4	×
Ħ	7	13.5	2.7	×
"	8	22. 5	3.9	×
"	9	26.7	1.9	×
"	10	26. 5	4.8	×
比較例	利 1	_	1.0	0
n	2		1.1	0
Ħ	3	-	0.3	0
Ħ	4		1.1	0

1) 〇は染色したもの。×は染色しなかったもの。

【手続補正書】

【提出日】平成4年2月10日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0024

【補正方法】変更

【補正内容】

【0024】実施例1

多孔質膜として内径 270μ m、膜厚 79μ m、バブルポイント 3.8 kg/cm^2 、ガスフラックス 1500001 $1/\text{m}^2$ ・hr・ 0.5 kg/cm^2 、空孔率 63%のポリエチレン製多孔質中空糸膜 EHF (三菱レイヨン (株) 製)を用いて、フッ素化モノマーとしてメタクリル酸 -2-(ペルフルオロオクチル) エチルエステル $CH_2=C$ (CH_2) $COOCH_2$ CH_2 (CF_2) CF_3 (ダイキン工業 (株) 製) 15 重量%、重合開始剤 V-70 (和光純薬製) 0.15 重量%およびアセトン 85 重量%の溶液に約 15 秒間浸漬した後、45 C 空素ガス雰囲

気中でアセトンを除去し、80℃窒素ガス雰囲気中でフッ素化モノマーを重合した。その後アセトンで不要成分を除去し、80℃で20時間乾燥した。このようにして得られた撥水性多孔質膜のフッ素化モノマー付着量、染め試験、透溶液圧の評価結果を表1に示す。

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0030

【補正方法】変更

【補正内容】

【0030】実施例7

フッ素化モノマーとしてメタクリル酸 1H, 1H, 5H-オクタフルオロペンチルエステル $CH_2 = C$ (CH) COOCH2 (CF_2) CF_2 H (\mathcal{Y} \mathcal{Y} \mathcal{Y} \mathcal{Y} \mathcal{Y} (株) 製) を用いて $\mathbf{60}$ で重合する以外は実施例 $\mathbf{12}$ 同様にして表 $\mathbf{12}$ に示す性能を有する撥水性多孔質膜を得た。